

Radon

- 1 Edelgassen.
- 2 Een α -deeltje bestaat uit 2 protonen en 2 neutronen. De lading is dus $2+$.
- 3 aantal protonen : 84
aantal neutronen : 134
naam element X : polonium
- 4 - maximale straling = 200 Bq per m^3 = 0,200 Bq per L
- per mol wordt afgegeven : $1,3 \cdot 10^{18}$ Bq
0,200 Bq wordt dus afgegeven door : $(0,200 / 1,3 \cdot 10^{18}) \text{ mol} = 1,5 \cdot 10^{-19} \text{ mol}$
[Rn-222] = $1,5 \cdot 10^{-19} \text{ mol L}^{-1}$